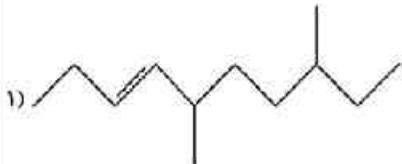
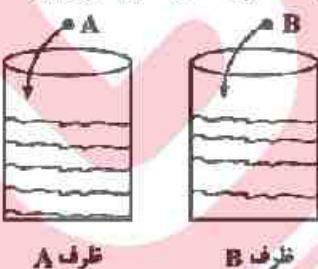


بایان نوبت اول		زگواره ناگور دانش بجی	نام و نام خانوادگی:
تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۰/۱۰/۱۴		علوی	نام درس: شیمی ۲
مدت زمان پاسخگویی: ۱۱۰ دقیقه		مؤسسه علمی آموزش عالی	پایه تحصیلی: بازدهم (ریاضی / تجربی)
ردیف	سوالات هفتم پایه یازدهم	باوه	
۱	جملات زیر را با انتخاب گزینه مناسب از داخل پرانتز کامل کنید. آ) اغلب عنصرها در طبیعت به شکل (آزاد - ترکیب) بافت می‌شوند. ب) از آلkan‌های مابع به دلیل (قطبی بودن - ناقطبی بودن) برای حفاظت از فلزها استفاده می‌شود. ب) (بنزن - نفتالن) یک ترکیب آلی آروماتیک با (بک - دو) حلقه است که مدت‌ها به عنوان خلد گاربره داشته است. ت) ارزش مواد غذایی در تأمین ماده و انرژی مورد نیاز بدن (بکسان - منفاوت) نیست. ت) جتبش‌های نامنظم ذرات در حالت جلد (بیستر - کمتر) از مابع است.	۱/۵	
۲	درستی <u>باادرستی</u> هر عبارت را تعیین کنید و سکل درست عبارات نادرست را بنویسد. آ) هر چه یک فلز قعال‌تر باشد میل بیشتری به ایجاد ترکیب دارد و از ترکیب‌هایش بانداز تر است. ب) بروای استخراج آهن از سنگ معدن آن می‌توان از کربن بهره برد. ب) طلا در دمای بالا رسانایی الکتروکی خود را حفظ می‌کند. ت) یکای دما در سیستم SI درجه سلسیوس است. ت) تنها راه آزاد سده انرژی مواد سوزاندن آنها است.	۲	
۳	با توجه به شکل‌های داده شده: آ) مبلغی‌گین تندی حرکت مولکول‌های متانول را در ۲ ظرف با ذکر دلیل مقایسه کنید.	۱	
۴	از تجزیه گرمایی ۱۷۱ گرم آلومنیوم سولفات طبق واکنش زیر ۲۸ لیتر گاز SO_2 در شرایط STP تولید شده است. بازده درصدی واکنش را حساب کنید. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 = ۳۴۲ \text{ g} \cdot \text{mol}^{-۱}$, $\text{SO}_2 = ۸۰ \text{ g} \cdot \text{mol}^{-۱}$ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(s) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(s) + ۳\text{SO}_2(g)$	۱/۷۵	
۵	برای تولید $۱۰/۲ \text{ g}$ نقره به چند گرم فلز مس با خلوص ۶۰ درصد مطابق واکنش زیر نیاز است? $۲\text{AgNO}_3(aq) + \text{Cu}(S) \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2(aq) + ۲\text{Ag}(s)$ $\text{Ag} = ۱۰۸ \text{ g} \cdot \text{mol}^{-۱}$, $\text{Cu} = ۶۴ \text{ g} \cdot \text{mol}^{-۱}$	۱/۵	

نام و نام خانوادگی:		زکواره مانگور دانش برجی	بایان نوبت اول								
نام درس: شیمی ۲		علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۰/۱۰/۱۴								
پایه تحصیلی: بازدهم (ریاضی / تجربی)		مدد زمان پاسخگویی: ۱۱۰ دقیقه	به سوالات زیر پاسخ دهد.								
ردیف	سوالات هفتم پایه یازدهم	بازدهم	ردیف								
۶	<p>۱) </p> <p>۲) $(\text{CH}_2)_7, \text{CHCl}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2$</p> <p>۳) فرمول ساختاری ۴،۰،۳ و ۵ بنتامیل هیتان را رسم کنید.</p>	به سوالات زیر پاسخ دهد. آ) نام ترکیبات زیر را با روش آبوداک بنویسید.									
۷	<p>۱) نمره</p> <p>دوره سوم <table border="1" data-bbox="361 781 779 819"><tr><td>Na</td><td>Mg</td><td>Al</td><td>Si</td><td>P</td><td>S</td><td>Cl</td><td>Ar</td></tr></table></p> <p>آ) کدام عنصر در دوره سوم جدول تناوبی رسانای الکتریکی کمی دارد و در انرژی ضربه خود می‌شود؟ ب) کدام عنصر در گروه چهاردهم در انرژی ضربه شکل بذیر هستند؟ ب) کدام ناقلز در گروه چهاردهم می‌تواند رسانای الکتریکی داشته باشد؟</p>	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	با توجه به عناصر گروه چهاردهم و عناصر دوره سوم جدول تناوبی پاسخ دهد.	
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar				
۸	<p>۱) نمره ۱/۵</p> <p>آ) نقطه جوش کدام ترکیب بیشتر است؟ چرا؟ $\text{C}_{12}\text{H}_{26}, \text{C}_8\text{H}_{18}$ ب) چگونه می‌توان دو مابع بیرونی هگزان و ۱-هگزان را از هم مستانایی کرد. ب) علم رنگی یوون فروزه چیست؟</p>	آ) نقطه جوش کدام ترکیب بیشتر است؟ چرا؟ $\text{C}_{12}\text{H}_{26}, \text{C}_8\text{H}_{18}$ ب) چگونه می‌توان دو مابع بیرونی هگزان و ۱-هگزان را از هم مستانایی کرد. ب) علم رنگی یوون فروزه چیست؟									
۹	<p>۱) نمره ۲</p> <p>آ) سه قلز Zn، Pb و Mg را به ترتیب افزایش واکنش بذیری مرتب کنید. ب) آیا واکنش زیر انجام بذیر است؟ چرا؟</p> <p>$\text{Pb(s)} + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) \rightarrow \dots \dots \dots$</p>	با توجه به دو واکنش زیر به بررسی‌ها پاسخ دهد.									
۱۰	<p>۱) نمره ۱/۲۵</p> <p>در دو ظرف بکسان مطبق شکل زیر آلکان‌های مابع ریخته‌ایم دو گلوله A و B را به طور همزمان درون آن‌ها می‌اندازیم اگر گلوله B زودتر به ظرف برسد:</p> <p>آ) کدام آلکان گران روی بیشتری دارد؟ چرا؟ ب) کدام آلکان فرار نر است؟ چرا؟ ب) نقطه جوش کدام آلکان بیشتر است؟</p> <p></p>	آ) کدام آلکان گران روی بیشتری دارد؟ چرا؟ ب) کدام آلکان فرار نر است؟ چرا؟ ب) نقطه جوش کدام آلکان بیشتر است؟									
۱۱	<p>۱) نمره ۱/۲۵</p> <p>به سوالات زیر پاسخ دهد.</p> <p>آ) دو نقش اساسی نفت خام چیست؟ ب) برای بهبود کلاری بی زغال سنگ چه کارهایی انجام شود؟</p>	آ) دو نقش اساسی نفت خام چیست? ب) برای بهبود کلاری بی زغال سنگ چه کارهایی انجام شود؟									

نام و نام خانوادگی:	زکواره ناگور دانش برجی	بایان نوبت اول
نام درس: شیمی ۲	علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۰/۱۰/۱۴
پایه تحصیلی: بازدهم (ریاضی / تجربی)	مؤسسه علمی آموزش عالی	مدت زمان پاسخگویی: ۱۱۰ دقیقه
ردیف	سوالات هفتم پایه یازدهم	باوه
۱۲	واکنش‌های ۱ و ۲ را کامل کنید و به بقیه سوالات پاسخ کوتاه دهید. ۱) $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & \diagup \\ \text{C} & = & \text{C} \\ & \diagup & \diagdown \\ \text{H} & & \text{H} \end{array} (\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \dots\dots$ ۲) $\text{C}_7\text{H}_8(\text{g}) + \dots \rightarrow \text{C}_7\text{H}_6(\text{g})$	۱/۷۵ نمره
۱۳	الف) قبلاً از بالا نفت چه موادی از نفت جدا می‌شود؟ ب) فلز واسطه‌ای که با تبدیل سدن به گابیون به آراسن گاز تجیب می‌رسد. ب) استفاده از گیاهان برای استخراج چه فلزی مقرر نبنت؟ (ذکر ۱ مورد کافی است).	۱ نمره
۱۴	ب) لیوان آب حاوی آب 80°C و ب) استخر حاوی آب 20°C را دو نظر پنجه دید. (۱) میانگین تندی ما انرژی جنبشی مولکول‌های آب در کدام بک بیشتر است؟ چرا؟ (۲) انرژی گرمایی کدام بک کمتر است؟ چرا؟	۱ نمره

۶۹